This Page Is Inserted by IFW Operations and is not a part of the Official Record

BEST AVAILABLE IMAGES

Defective images within this document are accurate representations of the original documents submitted by the applicant.

Defects in the images may include (but are not limited to):

- BLACK BORDERS
- TEXT CUT OFF AT TOP, BOTTOM OR SIDES
- FADED TEXT
- ILLEGIBLE TEXT
- SKEWED/SLANTED IMAGES
- COLORED PHOTOS
- BLACK OR VERY BLACK AND WHITE DARK PHOTOS
- GRAY SCALE DOCUMENTS

IMAGES ARE BEST AVAILABLE COPY.

As rescanning documents will not correct images, please do not report the images to the Image Problem Mailbox.

THIS PAGE BLANK (USPTO)



ORGANISATION MONDIALE DE LA PROPRIETE INTELLECTUELLE Bureau international





DEMANDE INTERNATIONALE PUBLIEE EN VERTU DU TRAITE DE COOPERATION EN MATIERE DE BREVETS (PCT)

(51) Classification internationale des brevets 5 :

C07K 5/06, A23L 1/236

(11) Numéro de publication internationale : WO 94/11391

(43) Date de publication internationale : 26 mai 1994 (26.05.94)

(21) Numéro de la demande internationale: PCT/FR93/01103

(22) Date de dépôt international: 10 novembre 1993 (10.11.93)

(30) Données relatives à la priorité:

92/13615 12 novembre 1992 (12.11.92) FR

(71)(72) Déposants et inventeurs: NOFRE, Claude [FR/FR]; 119, cours Albert-Thomas, F-69003 Lyon (FR). TINTI, Jean-Marie [FR/FR]; 5, impasse de la Drelatière, F-69680 Chassieu (FR).

(74) Mandataires: PORTAL, Gérard etc.; Cabinet Beau de Loménie, 158, rue de l'Université, F-75340 Paris Cédex 07 (FR).

(81) Etats désignés: AU, BB, BG, BR, BY, CA, CZ, FI, HU, JP, KP, KR, KZ, LK, LV, MG, MN, MW, NO, NZ, PL, RO, RU, SD, SK, UA, UZ, VN, brevet européen (AT, BE, CH, DE, DK, ES, FR, GB, GR, IE, IT, LU, MC, NL, PT, SE), brevet OAPI (BF, BJ, CF, CG, CI, CM, GA, GN, ML, MR, NE, SN, TD, TG).

Publiée

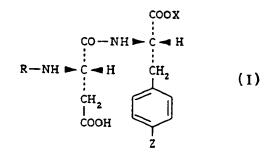
Avec rapport de recherche internationale.

(54) Title: COMPOUNDS USEFUL AS SWEETENING AGENTS AND PROCESS FOR THEIR PREPARATION

(54) Titre: COMPOSES UTILES COMME AGENTS EDULCORANTS, LEUR PROCEDE DE PREPARATION

(57) Abstract

Compounds of general formula (I): wherein R is selected from the groups CH₃(CH₂)₂CH₂, (CH₃)₂CHCH₂, (CH₃)₂CHCH₂, (CH₃)₂CHCH₂CH₂, (CH₃CH₂CH₂CH₂, (CH₃CH₂CH₂CH₂, (CH₃CH₂CH₂CH₂, cyclohexyl, cycloheptyl, cyclooctyl, cyclopentylmethyl, cyclohexylmethyl, 3-phenylpropyl, 3-methyl-3-phenylpropyl, 3,3-dimethylcyclopentyl, 3-methylcyclohexyl, 3,3,5,5-tetramethylcyclohexyl, 2-hydroxycyclohexyl, 3-(4-hydroxycyclohexyl, 3



3-methoxyphenyl)propyl, 3-(4-hydroxy-3-methoxyphenyl)-2-propenyl, 3-(4-hydroxy-3-methoxyphenyl)-1-methylpropyl and 3-(4-hydroxy-3-methoxyphenyl)-1-methyl-2-propenyl; X is selected from the groups CH_3 , CH_2CH_3 , CH_1CH_3 , CH_2CH_3 , CH_2CH_3 , and $C(CH_3)_3$; Z is a hydrogen atom or an OH group. The invention also concerns physiologically acceptable salts of said compounds. The compounds are useful as sweetening agents.

(57) Abrégé

La présente invention a pour objet des composés de formule générale (I), dans laquelle R est choisi parmi les groupes CH₃(CH₂₂CH₂, (CH₃)₂CHCH₂, (CH₃)₂CHCH₂CH₂, CH₃CH₂CH₂CH₂, CH₃CH₂CH₂CH₂, CH₃CH₂CH₂, cyclohexyle, cyclohetyle, cyclohetyle, cyclohetyle, cyclohetyle, 3-méthyl-3-phénylpropyle, 3-méthylcyclohetyle, 3-méthylcyclohetyle, 3,3,5,5-tétraméthyl cyclohetyle, 2-hydroxycyclohetyle, 3-(4-hydroxy-3-méthoxyphényl)-1-méthylpropyle et 3-(4-hydroxy-3-méthoxyphényl)-1-méthyl-2-propényle; X est choisi parmi les groupes CH₃, CH₂CH₃, CH(CH₃)₂, CH₂CH₂CH₃ et C(CH₃)₃; Z représente un atome d'hydrogène ou un groupe OH; et les sels physiologiquement acceptables de ces composés. Ces composés sont utiles comme agents édulcorants.

UNIQUEMENT A TITRE D'INFORMATION

Codes utilisés pour identifier les Etats parties au PCT, sur les pages de couverture des brochures publiant des demandes internationales en vertu du PCT.

AT	Autriche	GB	Royaumc-Uni	MR	Mauritanic
ΑÜ	Australie	GE	Géorgic	MW	Malawi
BB	Barbade	GN	Guinée	NE	Niger
BE	Belgique	CR	Grèce	NL	Pays-Bas
BF	Burkina Faso	HU	Hongrie	NO	Norvège
BC	Bulgarie	IE	Irlande	NZ	Nouvelle-Zélande
BJ	Bénin	ΙT	Italic	PL	Pologno
BR	Brésil	JP	Japon	PT	Portugal
BY	Bélarus	KE	Kenya	RO	Roumanic
CA	Canada	KG	Kirghizistan	RU	Fédération de Russie
CF	République Centrafricaine	КP	République populaire démocratique	SD	Soudan
CG	Congo		de Corée	SE	Suède
СН	Suisse	KR	République de Corée	Si	Slovénie
CI	Côte d'Ivoire	ΚZ	Kazakhstan	SK	République slovaque
CM	Cameroun	LI	Liechtenstein #	SN	Sénégal
CN	Chine	LK	Sri Lanka	TD	Tchad
CS	Tchécoslovaquie	LU	Luxembour	TG	Togo
CZ	République tchèque	LV	Lettonie	TJ	Tadjikistan
DE	Allemagne	MC	Monaco	77	Trinité-et-Tobago
DK	Danemark	MD	R[publique de Moldova	UA	Ukraine
ES	Espagne	MG	Madagascar	US	Etats-Unis d'Amérique
FL	Finlande	ML	Mali	UZ.	Ouzbékistan
FR	France	MN	Mongolie	VN	Viet Nam
GA	Gabon				

05

10

15

20

25

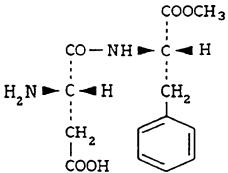
COMPOSES UTILES COMME AGENTS EDULCORANTS LEUR PROCEDE DE PREPARATION

La présente invention a pour objet de nouveaux composés dérivant de l'aspartame, utiles comme agents édulcorants, ainsi que leur procédé de préparation.

Ces nouveaux composés sont particulièrement utiles pour édulcorer des produits variés, en particulier les boissons, les aliments, les confiseries, les pâtisseries, les chewing-gums, les produits d'hygiène et les articles de toilette, ainsi que les produits cosmétiques, pharmaceutiques et vétérinaires.

On sait qu'un agent édulcorant, pour être utilisable à l'échelle industrielle, doit posséder, d'une part, un pouvoir sucrant intense, permettant de limiter le coût d'utilisation, et, d'autre part, une stabilité satisfaisante, c'est-à-dire compatible avec les conditions d'utilisation.

Parmi les agents édulcorants actuellement commercialisés, un dérivé dipeptidique, le $N-L-\alpha-$ aspartyl-L-phénylalanine 1-méthyl ester, connu sous le nom d'aspartame, de formule suivante:



30

35

est aujourd'hui le plus utilisé (US 3,492,131). L'un des atouts de ce composé est sa constitution chimique à base de deux amino acides naturels, l'acide L-aspartique et la L-phénylalanine. Le pouvoir sucrant, relativement faible, de ce composé est d'environ 120 à 180 fois celui du saccharose sur une base pondérale. Malgré d'excellentes qualités organoleptiques, ce composé a

pour principal inconvénient d'être un produit cher, en raison de son intensité édulcorante relativement basse, et d'avoir une assez faible stabilité dans certaines conditions d'utilisation des édulcorants, notamment en milieu neutre, ce qui limite ses champs d'applications industrielles.

05

10

15

20

25

30

35

apparu nécessaire pour En conséquence, il est l'industrie alimentaire de pouvoir disposer d'un nouvel une activité présenterait édulcorant qui édulcorante élevée, ceci afin de diminuer son coût de revient, et qui serait au moins aussi stable et même plus stable que l'aspartame notamment en milieu neutre. C'est ainsi que de nombreux dipeptides ou analogues dipeptidiques sucrés ont depuis été synthétisés (voir par exemple J.M. Janusz, dans Progress in Sweeteners, Ed. T.H. Grenby, Elsevier, London, 1989, pp. 1-46), mais à ce jour, à part l'aspartame, aucun n'a paru satisfaire demande exigences que l'on à principales qualités excellentes savoir, édulcorant, à intensité édulcorante suffisamment organoleptiques, élevée pour diminuer le coût d'utilisation, stabilité suffisante.

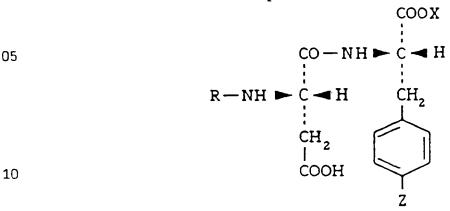
facon tout à fait été découvert, de Il fondement le de la ceci constitue inattendue, et sucrant le pouvoir invention, que présente l'aspartame peut être très fortement augmenté en fixant l'amine libre de l'aspartame certains radicaux, radicaux hydrocarbonés convenablement des notamment sélectionnés; le pouvoir édulcorant de l'aspartame peut l'intensité être multiplié jusqu'à 80 fois, édulcorante variant suivant la nature spécifique du radical R.

Des résultats de même nature ont été observés avec les esters éthylique, isopropylique, propylique et tertio-butylique de la $N-L-\alpha$ -aspartyl-L-phénylalanine (US 3,492,131) et avec le $N-L-\alpha$ -aspartyl-L-tyrosine 1-méthyl ester (US 3,475,403).

WO 94/T1391 PCT/FR93/01103

3

Selon un premier aspect, la présente demande vise donc à couvrir les composés de formule :



15

20

35

parmi les laquelle R est choisi groupes $CH_3(CH_2)_2CH_2$, $(CH_3)_2CHCH_2$, $(CH_3)_2CHCH_2CH_2$, $CH_3CH_2CH_2CH_3$ (CH₃CH₂), CHCH₂, (CH₃)₃CCH₂CH₂, cyclohexyle, cycloheptyle, cyclooctyle, cyclopentylméthyle, cyclohexylméthyle, phénylpropyle, 3-méthyl-3-phénylpropyle, 3,3-diméthyl cyclopentyle, 3-méthylcyclohexyle, 3,3,5,5-tétraméthyl cyclohexyle, 2-hydroxycyclohexyle, 3-(4-hydroxy-3méthoxyphényl)propyle, 3-(4-hydroxy-3-méthoxyphényl)-2propényle, 3-(4-hydroxy-3-méthoxyphényl)-1-méthylpropyle et 3-(4-hydroxy-3-méthoxyphényl)-1-méthyl-2-propényle;

X est choisi parmi les groupes CH_3 , CH_2CH_3 , $CH(CH_3)_2$, 25 $CH_2CH_3CH_3$ et $C(CH_3)_3$;

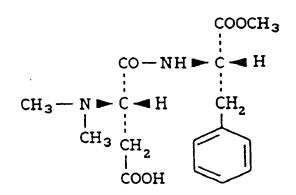
Z représente un atome d'hydrogène ou un groupe OH;

ainsi que les sels physiologiquement acceptables de ces composés.

Des dérivés N-substitués de l'aspartame présentant un pouvoir édulcorant élevé ont déjà été décrits dans l'art antérieur. Ainsi, dans le document EP-0 107 597 4,645,678) composés sont décrits des N-(US N-phénylthiocarbamoyle phénylcarbamoyle ou l'aspartame dont le pouvoir sucrant peut atteindre jusqu'à 55 000 fois celui du saccharose. Cependant, il n'existe aucune similitude structurale entre ces groupes N-phénylcarbamoyle ou N-phénylthiocarbamoyle et les groupes N-hydrocarbonés des composés de l'invention.

D'autres dérivés N-substitués de l'aspartame ont aussi été décrits (voir, par exemple, J.M. Janusz, citée précédemment), mais il s'agit également de composés ne présentant aucune relation structurale avec les dérivés N-hydrocarbonés de l'invention.

En fait, il existait dans l'état de la technique un préjugé défavorable qui a dissuadé jusqu'à présent l'homme de métier de s'orienter vers la recherche de dérivés N-hydrocarbonés de l'aspartame à pouvoir édulcorant élevé. C'est ainsi que le seul dérivé N-hydrocarboné de l'aspartame décrit dans la littérature, à savoir le N-[N,N-diméthyl-L- α -aspartyl]-L-phénylalanine l-méthyl ester, de formule suivante :



25

30

35 .

20

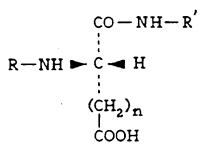
10

15

est décrit comme ayant une saveur amère (R.H. Mazur et al., J. Amer. Chem. Soc., 1969, 91, 2684-2691).

recherches conduites par les présents Les inventeurs ont d'ailleurs permis de constater que les propriétés organoleptiques des dérivés N-hydrocarbonés de l'aspartame sont tout à fait imprévisibles et que des hydrocarbonés structuralement très groupes conduisent à des dérivés de l'aspartame qui peuvent être suivant le cas sucrés, sucrés-amers, amers ou insipides. dans le document EP-0 ailleurs, Par 4,935,517), les Demandeurs ont décrits des dérivés N-

hydrocarbonés des acides L-aspartique (n=1) ou L-glutamique (n=2) répondant à la formule générale suivante :



05

20

25

30

35

dans laquelle le radical R est un groupe hydrocarboné de cinq à treize atomes de carbone, saturé ou insaturé, acyclique, cyclique ou mixte, dans laquelle le radical R' est un groupe 4-cyanophényle, 2-cyanopyrid-5-yle ou 2-cyanopyrimidin-5-yle, et dans laquelle n est égal à 1 ou 2.

Les composés de l'invention se distinguent de ces composés antérieurs par le fait qu'ils sont spécifiques de l'acide L-aspartique, qu'ils comportent un groupe R' qui ne présente aucune analogie structurale avec ceux définis dans le document EP-0 338 946, et que leur activité dépend de la sélection de groupes N-hydrocarbonés bien spécifiques.

relations structure-activité Les études de réalisées par les présents inventeurs ont en effet permis de constater que les groupes N-hydrocarbonés les plus efficaces du document antérieur EP-0 338 946 conduisent, par combinaison avec l'aspartame, à composés amers ou sucrés-amers. Il en est notamment ainsi avec le groupe n-heptyle qui, dans le document antérieur, conduit à l'un des composés les puissamment sucrés, mais qui, combiné avec l'aspartame, donne un composé avec un très fort arrière-goût amer.

Il a en outre été démontré que la stabilité des composés caractéristiques de l'invention est plus élevée que celle de l'aspartame dans les conditions courantes d'utilisation pour les préparations alimentaires. Ceci

est un avantage d'autant plus important que l'une des limites à l'utilisation de l'aspartame dans certaines préparations alimentaires provient de sa stabilité très faible en milieu proche de la neutralité, c'est-à-dire pour des pH voisins de 7, pH qui sont fréquemment rencontrés dans des produits tels que les produits laitiers, les pâtisseries ou autres préparations qui nécessitent une cuisson à haute température, les chewing-gums, les dentifrices.

Une étude de vieillissement accéléré par chauffage prolongé à 70 °C d'une solution aqueuse à pH 7 d'un composé caractéristique de l'invention, à savoir le N-[N-(3,3-diméthylbutyl)-L-\alpha-aspartyl]-L-phénylalanine 1-méthyl ester dont le pouvoir sucrant est 10 000 fois plus élevé que celui du saccharose, présente une demivie d'environ 6 heures, alors que la demi-vie de l'aspartame dans les mêmes conditions n'est que de 10 minutes, ce qui correspond, pour le composé selon l'invention, à une stabilité 36 fois plus élevée que celle de l'aspartame. Des résultats comparables ont été obtenus pour les autres composés caractéristiques de l'invention.

On a également démontré que la stabilité des composés de l'invention est au moins égale, voire améliorée, en milieu acide à pH voisin de 3, pH qui correspond au pH des boissons gazeuses qui constituent l'une des applications majeures des édulcorants.

Du fait de leur pouvoir sucrant élevé, un autre avantage des composés de l'invention, comparativement à l'aspartame, est de permettre, dans leur application aux produits alimentaires, l'utilisation de quantités très faibles d'agent actif. En conséquence, dans les produits alimentaires, la présence souvent débattue de certains constituants de l'aspartame, à savoir la L-phénylalanine et le méthanol, sera très fortement réduite par l'emploi d'un édulcorant de la présente invention. C'est ainsi par exemple qu'il sera possible de remplacer, dans un litre de boisson gazeuse, 550 mg d'aspartame par environ

05

10

15

20

25

35

7 mg du $N-[N-(3,3-\text{diméthylbutyl})-L-\alpha-\text{aspartyl}]-L-$ phénylalanine l-méthyl ester décrit dans la présente invention, et de diminuer ainsi, jusqu'à 80 fois environ, les quantités de L-phénylalanine et de méthanol susceptibles d'être consommées, tout en maintenant des qualités organoleptiques identiques.

La présente invention permet donc de fournir, pour la première fois, de nouveaux dérivés N-hydrocarbonés de l'aspartame ou de analogues qui ses présentent d'excellentes qualités organoleptiques associées à un pouvoir édulcorant très élevé, jusqu'à 10 000 fois le pouvoir sucrant du saccharose sur une base pondérale, et une stabilité au moins similaire ou plus grande, ce qui, par rapport à l'aspartame, a pour effet d'élargir les possibilités d'utilisation dans les préparations alimentaires.

Une forme de réalisation particulières de avantageuse de l'invention répond à la formule générale suivante :

30 dans laquelle R est tel que défini précédemment.

Un composé répondant à une forme de réalisation particulièrement avantageuse de l'invention est le $N-[N-(3,3-\dim \operatorname{chylbutyl})-L-\alpha-\operatorname{aspartyl}]-L-phénylalanine 1- méthyl ester (composé 6 du Tableau 1) de formule :$

$$CH_{3}$$

$$CH_{3} - CH_{2} - CH_{2} - CH_{2} - NH - CH_{2}$$

$$CH_{3} - CH_{2} - CH_{2} - CH_{2} - CH_{2} - CH_{2}$$

$$CH_{3} - CH_{2} - CH_{2$$

ou le $N-[N-[3-(4-hydroxy-3-méthoxyphényl)propyl]-L-\alpha-aspartyl]-L-phénylalanine l-méthyl ester (composé 18 du Tableau 1) de formule :$

ou encore le $N-[N-(3-\text{phénylpropyl})-L-\alpha-\text{aspartyl}]-L-$ phénylalanine 1-méthyl ester (composé 12 du Tableau 1) de formule :

$$COOCH_{3}$$

$$CO-NH \sim C \prec H$$

$$CH_{2}-CH_{2}-CH_{2}-NH \sim C \prec H$$

$$CH_{2}$$

$$CH_{2}$$

$$COOCH_{3}$$

WO 94/11391 PCT/FR93/01103

9

Les composés de l'invention peuvent aussi être salifiés par des acides ou des bases inorganiques ou organiques physiologiquement acceptables, ce qui a pour effet d'accroître leur solubilité. Avantageusement, ces composés sont salifiés sous forme d'hydrochlorure ou de sels de sodium, potassium, ammonium, calcium ou magnésium.

05

10

Selon un deuxième aspect, la présente demande vise à couvrir les composés de l'invention en tant qu'agents édulcorants, les compositions édulcorantes incorporant à titre d'agent édulcorant au moins un composé défini tel que précédemment et l'utilisation des composés de l'invention pour édulcorer les produits variés rappelés en introduction.

15 Les agents édulcorants de la présente invention peuvent être ajoutés à tout produit comestible dans lequel on désire apporter un goût sucré, à condition de les ajouter en proportions suffisantes pour atteindre le niveau de sucrosité désiré. La concentration optimale 20 d'utilisation de l'agent édulcorant dépendra de facteurs divers tels que, par exemple, le pouvoir sucrant de l'agent édulcorant, les conditions de stockage d'utilisation des produits, les constituants particuliers des produits et le niveau de sucrosité 25 désiré. Toute personne qualifiée peut facilement déterminer la proportion optimale d'agent édulcorant qui doit être employée pour l'obtention d'un comestible en réalisant des analyses sensorielles de routine. Les agents édulcorants de la présente invention 30 seront, en général, ajoutés aux produits comestibles proportions dans des allant, suivant le édulcorant du composé, de 0,5 mg à 50 mg d'agent édulcorant par kilogramme ou par litre de comestible. Les produits concentrés contiendront élevées évidemment quantités plus des d'agent 35 ensuite dilués édulcorant, seront suivant et les intentions finales d'utilisation.

Les agents édulcorants de la présente invention peuvent être ajoutés sous forme pure aux produits à édulcorer, mais, en raison de leur pouvoir sucrant élevé, ils sont généralement mélangés à un support ("carrier") ou à un agent de charge ("bulking agent") approprié.

05

10

15

20

25

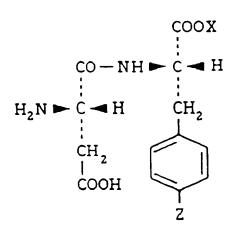
30

35

Avantageusement, les supports ou agents de charge appropriés sont choisis dans le groupe constitué par le les maltodextrines, polydextrose, l'amidon, cellulose, la méthylcellulose, la carboxyméthylcellulose et autres dérivés de la cellulose, l'alginate de sodium, les pectines, les gommes, le lactose, le maltose, glycérol, le mannitol, la leucine, le glucose, de sodium, les sorbitol, le bicarbonate phosphorique, citrique, tartrique, fumarique, benzoïque, sorbique, propionique, leurs sels de sodium, et potassium et calcium, et leurs équivalents.

conformes à l'invention édulcorants agents dans un produit comestible, être employés peuvent, seuls, comme unique agent édulcorant, ou en combinaison avec d'autres agents édulcorants tels que le saccharose, le sirop de maïs, le fructose, les dérivés ou analogues alitame), (aspartame, sucrés dipeptidiques l'isomaltulose dihydrochalcone, néohespéridine stévioside, les sucres L, hydrogéné, le glycyrrhizine, le xylitol, le sorbitol, le mannitol, la saccharine et ses sels de sodium, l'acésulfame, potassium, ammonium et calcium, l'acide cyclamique et ses sels de sodium, potassium et calcium, le sucralose, la monelline, la thaumatine, et leurs équivalents.

Les composés de la présente invention peuvent être préparés par des méthodes variées déjà décrites dans la littérature. Ainsi, selon un troisième aspect, la présente demande vise à couvrir l'une des méthodes préférées qui consiste à condenser un composé de formule :



10

15

20

25

30

35

05

avec un composé aldéhydique ou cétonique précurseur du groupe R. L'imine intermédiaire formée par condensation est alors réduite in situ par un agent réducteur sélectif, comme par exemple le cyanoborohydrure de sodium, ce qui conduit directement aux composés de l'invention (méthode de N-monoalkylation réductrice décrite par Ohfune et al., Chemistry Letters, 1984, 441-444).

L'obtention, par exemple, d'un composé de l'invention dans lequel R est le radical $(CH_3)_3CCH_2CH_2$ est effectuée à partir d'un précurseur aldéhydique commercial, le 3,3-diméthylbutyraldéhyde de formule $(CH_3)_3CCH_2CH_0$.

Il est à noter que la préparation des composés de l'invention est directement réalisée à partir de l'aspartame ou de ses analogues. En ce qui concerne les dérivés de l'aspartame, ceci constitue un avantage particulièrement intéressant du fait que l'aspartame est un produit commercial dont la synthèse est aujourd'hui parfaitement maîtrisée.

La purification des composés de l'invention, sous leur forme acide ou salifiée, est réalisée selon les techniques standards telles que la recristallisation ou la chromatographie. Leur structure et leur pureté ont été contrôlées par les techniques classiques (chromatographie sur couche mince, chromatographie liquide haute performance, spectrométrie infrarouge, résonance magnétique nucléaire, analyse élémentaire).

La manière dont l'invention peut être réalisée et les avantages qui en découlent ressortiront mieux des exemples de réalisation qui suivent.

05

10

15

20

25

30

35

le pouvoir édulcorant exemples, ces composés décrits a été évalué par un groupe de huit personnes expérimentées. Pour cela, les composés, en solution aqueuse à des concentrations variables, sont comparés, sur le plan gustatif, à une solution témoin de saccharose à 2 %, à 5 % ou à 10 %. Le pouvoir édulcorant du composé, testé par rapport au saccharose, correspond alors au rapport pondéral qui existe entre le composé et le saccharose à égale intensité édulcorante, c'est-àdire quand les saveurs sucrées de la solution du composé la solution témoin de saccharose sont testé et de considérées, par une majorité de personnes, avoir la même intensité édulcorante.

La stabilité des composés de l'invention et de l'aspartame a été mesurée en dosant, par chromatographie liquide haute performance (HPLC), la quantité de produit restant après un vieillissement accéléré en milieu acide (tampon phosphate à pH 3) ou en milieu neutre (tampon phosphate à pH 7) et à la température de 70 °C. La stabilité du composé ainsi testé est évaluée par sa demi-vie (temps correspondant à 50 % de dégradation).

A titre d'exemple de préparation, la synthèse du $N-(3,3-\text{diméthylbutyl})-L-\alpha-\text{aspartyl}]-L-phénylalanine 1-méthyl ester (exemple N° 6 du Tableau 1), de formule :$

$$CH_{3}$$

$$CH_{3}$$

$$CH_{3} - C - CH_{2} - CH_{2} - NH \longrightarrow C \longrightarrow H$$

$$CH_{2}$$

$$CH_{3}$$

$$CH_{2}$$

$$CH_{2}$$

$$CH_{2}$$

$$CH_{2}$$

$$COOCH_{3}$$

est réalisée de la façon suivante.

WO 94/11391 PCT/FR93/01103

13

(39,8 Quatre grammes mmol) de 3,3diméthylbutyraldéhyde d'origine commerciale sont ajoutés à un mélange, dans 50 cm³ de méthanol, de 10,6 g (36,2 d'aspartame et de 1,6 (25,3 q cyanoborohydrure de sodium. La solution est agitée durant 24 heures à température ambiante puis est concentrée à sec sous vide. Le résidu est alors repris dans une solution aqueuse d'acide chlorhydrique 1 N jusqu'à ce que le pH soit voisin de la neutralité. Le précipité gommeux formé est séparé par filtration, séché sous vide avant d'être recristallisé dans un mélange éthanol-eau (1-1) ou dans l'acétonitrile. On obtient alors 9 g (rendement 62 %) de N-[N-(3,3-diméthylbutyl)- $L-\alpha$ -aspartyl]-L-phénylalanine 1-méthyl ester.

15

20

25

30

05

10

Le pouvoir édulcorant de ce composé correspond approximativement, sur une base pondérale, à 10 000 fois celui du saccharose par comparaison avec une solution de saccharose à 2 %, 5 % et 10 %.

Par comparaison avec l'aspartame, une solution aqueuse de 7 mg/L du présent composé est équivalente en intensité édulcorante à une solution de 550 mg/L d'aspartame, ce qui correspond à un pouvoir sucrant environ 80 fois plus élevé que celui de l'aspartame.

A titre d'exemples, le pouvoir sucrant d'autres composés selon l'invention, obtenus à partir de l'aspartame suivant un protocole expérimental similaire à celui décrit ci-dessus et que l'homme de l'art retrouvera facilement, est donné dans le Tableau 1. Le pouvoir sucrant a été évalué par rapport à une solution de saccharose à 2 %.

TABLEAU 1

	N°	R	Pouvoi	r sucrant
	1	CH ₃ CH ₂ CH ₂ CH ₂		400
15	2	(CH ₃) ₂ CHCH ₂		500
	3	(CH ₃) ₂ CHCH ₂ CH ₂	1	300
	4	(R,S) -CH ₃ CH ₂ CH (CH ₃) CH ₂		900
	5	(CH3CH2) 2CHCH2	2	000
	6	$(CH_3)_3CCH_2CH_2$	10	000
20	7	cyclohexyle		800
	8	cycloheptyle		900
	9	cyclooctyle	1	000
	10	cyclopentylméthyle	1	500
	11	cyclohexylméthyle		800
25	12	C6H5CH2CH2CH2	1	500
	13	$(R,S)-C_6H_5CH(CH_3)CH_2CH_2$	1	200
	14	3,3-diméthylcyclopentyle		150
	15	(R,S)-3-méthylcyclohexyle	1	000
	16	3,3,5,5-tétraméthylcyclohexyle	1	000
30	17	(R,S)-2-hydroxycyclohexyle		800
	18	(3-OCH ₃ , 4-OH) C ₆ H ₃ CH ₂ CH ₂ CH ₂	2	500
	19	(3-OCH ₃ , 4-OH) C ₆ H ₃ CH=CHCH ₂	2	000
	20	$(R,S) - (3-OCH_3, 4-OH) C_6H_3CH_2CH_2CH (CH_3)$		500
	21	$(R,S) - (3-OCH_3, 4-OH) C_6H_3CH=CHCH (CH_3)$		500
35		•	w	

WO 94/11391 PCT/FR93/01103

A titre d'exemples additionnels répondant à la formule générale, le $N-[N-(3,3-\dim {\rm \acute{e}thylbutyl})-L-\alpha-{\rm \acute{e}thyl}]-L-phénylalanine l-éthyl ester a un pouvoir sucrant de 2 000 fois celui du saccharose, et le <math>N-[N-(3,3-\dim {\rm \acute{e}thylbutyl})-L-\alpha-{\rm \acute{e}thyl}]-L-tyrosine l-méthyl ester a un pouvoir sucrant de 4 000 fois celui du saccharose (par comparaison avec une solution de saccharose à 2 %).$

05

10

15

20

25

30

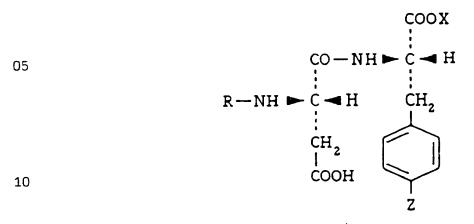
35

Dans la figure 1 annexée, est donné un diagramme comparatif des courbes de stabilité par rapport à quelques composés l'aspartame (courbe a), de l'invention, prenant caractéristiques de en exemples les composés 2, 5 et 6 du Tableau 1 (courbes b, c et d respectivement), ces courbes ayant été obtenues au cours d'un vieillissement accéléré, par chauffage à 70 °C de leurs solutions, à la concentration de 1 g/L, 3. Dans ces conditions milieu acide de pН en expérimentales, la demi-vie de l'aspartame est d'environ heures, alors que les demi-vies des composés de l'invention sont d'environ 35 heures pour le composé 2, 96 heures pour le composé 5 et 55 heures pour composé 6, ce qui correspond à des stabilités qui sont jusqu'à 4 fois plus élevées que celle de l'aspartame.

Dans la figure 2 annexée, est donné un diagramme comparatif des courbes de stabilité, par rapport à l'aspartame (courbe a), des composés 2, 5 et 6 du Tableau 1 (courbes b, c et d respectivement), ces courbes ayant été obtenues au cours d'un vieillissement accéléré par chauffage à 70 °C de leurs solutions, à la concentration de 1 g/L, en milieu neutre de pH 7. Dans ces conditions expérimentales, l'aspartame est très peu stable (demi-vie de 10 minutes), alors que les composés de l'invention présentent des demi-vies de 4 h 15 min pour le composé 2, de 10 heures pour le composé 5 et de 6 heures pour le composé 6, ce qui correspond à des stabilités qui sont jusqu'à 60 fois plus élevées que celle de l'aspartame.

REVENDICATIONS

1. Composés de formule générale :



laquelle R est choisi parmi les $CH_{3}(CH_{2})_{2}CH_{2}$, $(CH_{3})_{2}CHCH_{2}$, $(CH_{3})_{2}CHCH_{2}CH_{2}$, $CH_{3}CH_{2}CH$ (CH_{3}) CH_{2} , 15 (CH₃CH₂)₂CHCH₂, (CH₃)₃CCH₂CH₂, cyclohexyle, cycloheptyle, cyclooctyle, cyclopentylméthyle, cyclohexylméthyle, 3-3,3-diméthyl 3-méthyl-3-phénylpropyle, phénylpropyle, 3-méthylcyclohexyle, 3,3,5,5-tétraméthyl cyclopentyle, 2-hydroxycyclohexyle, 3-(4-hydroxy-3-20 cyclohexyle, méthoxyphényl)propyle, 3-(4-hydroxy-3-méthoxyphényl)-2propényle, 3-(4-hydroxy-3-méthoxyphényl)-1-méthylpropyle et 3-(4-hydroxy-3-méthoxyphényl)-1-méthyl-2-propényle;

25 X est choisi parmi les groupes CH_3 , CH_2CH_3 , $CH(CH_3)_2$, $CH_2CH_2CH_3$ et $C(CH_3)_3$;

Z représente un atome d'hydrogène ou un groupe OH;

- 30 et les sels physiologiquement acceptables de ces composés.
 - 2. Composés selon la revendication 1 caractérisés en ce qu'ils répondent à la formule générale suivante :

- 10 dans laquelle R est tel que défini dans la revendication 1.
- 3. Composé selon la revendication 2 caractérisé en ce qu'il s'agit du $N-[N-(3,3-\text{diméthylbutyl})-L-\alpha-\text{aspartyl}]-$ L-phénylalanine 1-méthyl ester de formule :

CH₃

$$CH_3$$

$$CH_3 - C - CH_2 - CH_2 - NH - C - H$$

$$CH_2$$

$$CH_3$$

$$CH_2$$

$$CH_2$$

$$CH_2$$

$$COOCH_3$$

4. Composé selon la revendication 2 caractérisé en ce qu'il s'agit du N-[N-[3-(4-hydroxy-3-méthoxyphényl) propyl]-L-α-aspartyl]-L-phénylalanine 1-méthyl ester de formule :

5. Composé selon la revendication 2 caractérisé en ce qu'il s'agit du $N-\{N-(3-\text{phénylpropyl})-L-\alpha-\text{aspartyl}\}-L-\text{phénylalanine }1-\text{méthyl ester de formule}$:

- Composition édulcorante caractérisée en ce qu'elle
 comprend à titre d'agent édulcorant au moins un composé selon la revendication 1.
 - 7. Application des composés selon la revendication 1 comme agents édulcorants.
 - 8. Procédé de préparation d'un composé selon la revendication 1 caractérisé en ce qu'il consiste à condenser un composé de formule :

$$\begin{array}{c} \text{COOX} \\ \text{CO-NH} \blacktriangleright \stackrel{\cdot}{\text{C}} \blacktriangleleft \text{H} \\ \text{H}_2\text{N} \blacktriangleright \stackrel{\cdot}{\text{C}} \blacktriangleleft \text{H} \\ \text{CH}_2 \\ \text{COOH} \\ \text{Z} \end{array}$$

20

35

dans laquelle X et Z sont tels que définis dans la revendication 1, avec un précurseur aldéhydique ou cétonique correspondant au groupe R du composé à

WO 94/11391 PCT/FR93/01103

19

préparer, puis à réduire *in situ* l'imine résultante par le cyanoborohydrure de sodium, R étant tel que défini dans la revendication 1.

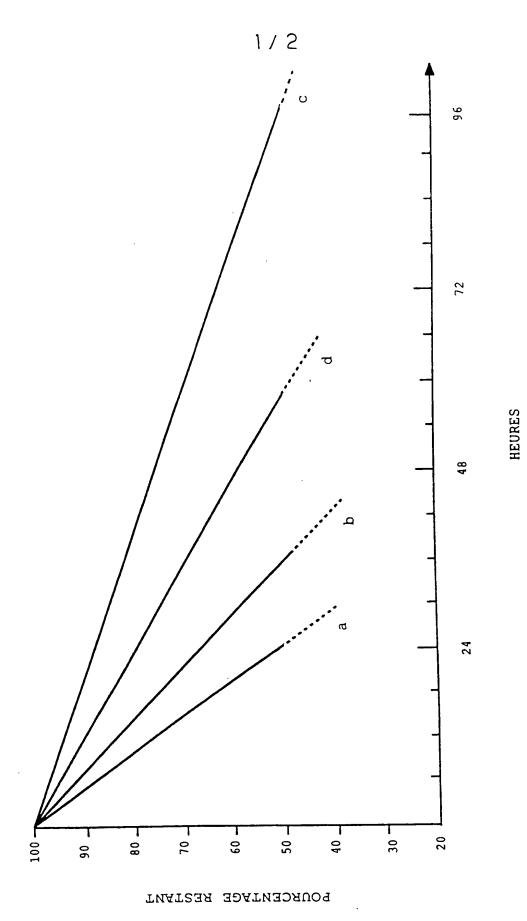
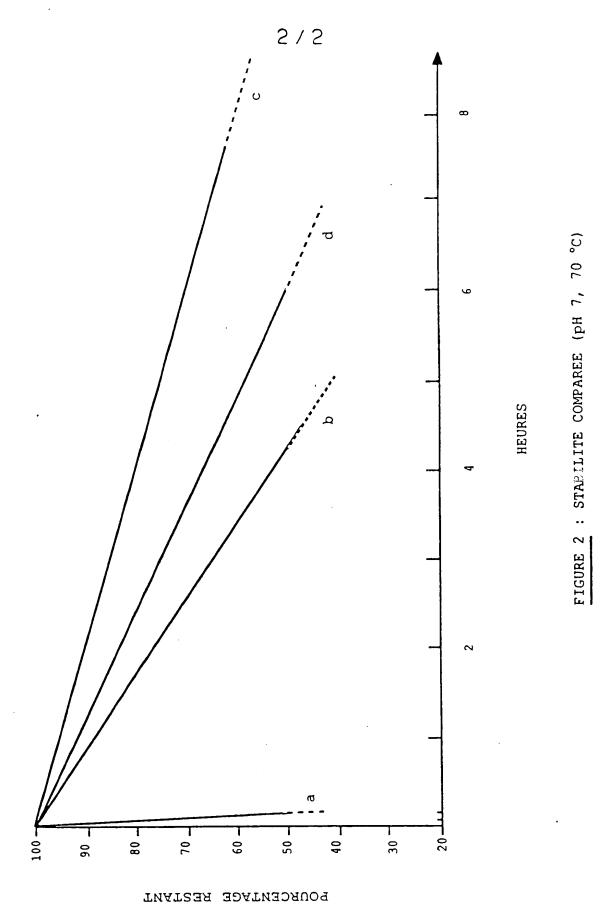


FIGURE 1: STABILITE COMPAREE (pH 3, 70 °C)



·		,	
A. CLASS IPC 5	SIFICATION OF SUBJECT MATTER CO7K5/06 A23L1/236		
According	to International Patent Classification (IPC) or to both national	classification and IPC	
	S SEARCHED documentation searched (classification system followed by class	rification cumbols)	
IPC 5	CO7K	antauon symbols)	
Documenta	tion searched other than minimum documentation to the exten	that such documents are included in the f	iclds searched
Electronic o	data base consulted during the international search (name of da	ta base and, where practical, search terms	used)
		•	·
C. DOCUN	MENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT		
Category *	Citation of document, with indication, where appropriate, of	the relevant passages	Relevant to claim No.
X	JOURNAL OF ENZYME INHIBITION		1-3
	vol. 5, no. 2 , 1991		
	pages 133 - 149 A. PATEL ET AL. 'Novel Inhibit	nrs of	
İ	Enkephalin-Degrading Enzymes I	II:	
	4-Carboxymethylamino-4-Oxo-3 (Phenylamino)	
	Butanoic Acids as Enkephalinas Inhibitors'	e	
	* table II, compounds 16 and 1	7 *	
	see page 139, last paragraph -	page 140,	
	paragraph 1	140	
	see page 141, paragraph 7 - pa paragraph 1	ge 142,	
A	EP,A,O 334 236 (MITSUI TOATSU INC.) 27 September 1989	CHEMICALS,	1-3
	see page 4, line 16 - line 17;	claims	
		-/	
		,	
X Furt	her documents are listed in the continuation of box C.	Patent family members are li	isted in annex.
Special cat	tegories of cited documents:	'T' later document published after th	e international filing date
A' docum	ent defining the general state of the art which is not cred to be of particular relevance	or priority date and not in conflicted to understand the principle	ct with the application but
E' earlier e	document but published on or after the international	invention 'X' document of particular relevance	
filing d	tate int which may throw doubts on priority claim(s) or	cannot be considered novel or convolve an inventive step when the	innot be considered to
which i	is cited to establish the publication date of another nor other special reason (as specified)	'Y' document of particular relevance cannot be considered to involve	; the claimed invention
O' docume other n	ent referring to an oral disclosure, use, exhibition or neans	document is combined with one ments, such combination being o	or more other such docu-
P' docume	ent published prior to the international filing date but an the priority date claimed	in the art. '&' document member of the same p	•
	actual completion of the international search	Date of mailing of the internation	·
17	7 January 1994	2 2 -02- 19	394
Name and m	nailing address of the ISA	Authorized officer	
	European Patent Office, P.B. 5818 Patentlaan 2 NL - 2280 HV Rijswijk		
	Tel. (+31-70) 340-2040, Tx. 31 651 epo nl, Fax: (+31-70) 340-3016	FUHR, C	
	210 /	<u> </u>	

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

Interr al Application No
PCT/FR 93/01103

		PCT/FR 9	3/01103
	ation) DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT		
Category *	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages		Relevant to claim No.
A	EP,A,O 338 946 (UNIVERSITE CLAUDE BERNARD) 25 October 1989 cited in the application see claims; examples		1-10
A	JOURNAL OF THE AMERICAN CHEMICAL SOCIETY vol. 91, no. 10 , 7 May 1969 , WASHINGTON, DC US pages 2684 - 2691 R.H. MAZUR 'Structure-Taste Relationships of Some Dipeptides' cited in the application see page 2685, right column, paragraph 3;		1-10
	table VI		•
A	EP,A,O 107 597 (UNIVERSITE CLAUDE BERNARD) 2 May 1984 cited in the application see claims; examples		1-10
		,	
-			
		ļ	•
Ī			

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

___ormation on patent family members

Intern al Application No
PCT/FR 93/01103

Patent document cited in search report	Publication date	Patent family member(s)		Publication date
EP-A-0334236	27-09-89	JP-A- JP-A- JP-A- JP-A- JP-A- JP-A- JP-A-	1242597 1283282 1283283 1313497 2015095 2019371 2019372 2032096	27-09-89 14-11-89 14-11-89 18-12-89 18-01-90 23-01-90 23-01-90 01-02-90
EP-A-0338946	25-10-89	FR-A- JP-A- US-A-	2630304 2013355 4935517	27-10-89 17-01-90 19-06-90
EP-A-0107597	02-05-84	FR-A- AU-B- AU-A- CA-A- JP-A- US-A-	2533210 562104 1916583 1244007 59073559 4645678	23-03-84 28-05-87 22-03-84 01-11-88 25-04-84 24-02-87

RAPPORT DE RECHERCHE INTERNATIONALE

Dem Internationale No

PCT/FR 93/01103 CLASSEMENT DE L'OBJET DE LA DEMANDE IB 5 C07K5/06 . A23L1/236 A. CLASS CIB 5 Selon la classification internationale des brevets (CIB) ou à la fois selon la classification nationale et la CIB B. DOMAINES SUR LESQUELS LA RECHERCHE A PORTE Documentation minimale consultée (système de classification suivi des symboles de classement) CIB 5 C07K Documentation consultée autre que la documentation minimale dans la mesure où ces documents relèvent des domaines sur lesquels a porté la recherche Base de données électronique consultée au cours de la recherche internationale (nom de la base de données, et si cela est réalisable, termes de recherche (خانتانین C. DOCUMENTS CONSIDERES COMME PERTINENTS Categorie * Identification des documents cités, avec, le cas échéant, l'indication des passages pertinents no, des revendications visces X JOURNAL OF ENZYME INHIBITION 1-3 vol. 5, no. 2 , 1991 pages 133 - 149 A. PATEL ET AL. 'Novel Inhibitors of Enkephalin-Degrading Enzymes III: 4-Carboxymethylamino-4-0xo-3 (Phenylamino) Butanoic Acids as Enkephalinase Inhibitors' * tableau II, composés 16 et 17 * voir page 139, dernier alinéa - page 140, alinéa 1 voir page 141, alinéa 7 - page 142, alinéa EP,A,O 334 236 (MITSUI TOATSU CHEMICALS, ٨ 1-3 INC.) 27 Septembre 1989 voir page 4, ligne 16 - ligne 17; revendications Voir la suite du cadre C pour la fin de la liste des documents X X Les documents de familles de brevets sont indiqués en annexe Catégories spéciales de documents cités: document ultérieur publié après la date de dépôt international ou la date de priorité et n'appartenenant pas à l'état de la technique pertinent, mais cité pour comprendre le principe 'A' document définissant l'état général de la technique, non considéré comme particulièrement pertinent ou la théorie constituant la base de l'invention "E' document antérieur, mais publié à la date de dépôt international "X" document particulièrement pertinent, l'invention revendiquée ne peut être considérée comme nouvelle ou comme impliquant une activité inventive par rapport au document considéré isolément ou anrès cette date document pouvant jeter un doute sur une revendication de priorité où cité pour déterminer la date de publication d'une autre citation ou pour une raison spéciale (telle qu'indiquée) "Y" document particulièrement pertinent, l'invention revendiquee ne peut être considérée comme impliquant une activité inventive lorsque le document est associé à un ou plusieurs autres documents de même nature, cette combinaison étant évidente document se referant à une divulgation orale, à un usage, à une exposition ou tous autres movens "P" document publié avant la date de dépôt international, mais postérieurement à la date de priorité revendiquée pour une personne du métier '&' document qui fait partie de la même famille de brevets Date à laquelle la recherche internationale a été effectivement achevée Date d'expédition du présent rapport de recherche internationale **22 -**02- 1994 17 Janvier 1994 Nom et adresse postale de l'administration chargée de la recherche internationale Fonctionnaire autorise Office Europeen des Brevets, P.B. 5818 Patentiaan 2 NL - 2280 HV Rijswijk Tel. (+31-70) 340-2040, Tx. 31 651 epo nl, FUHR, C

Fax: (+31-70) 340-3016

RAPPORT DE RECHERCHE INTERNATIONALE

Dem: Internationale No
PCT/FR 93/01103

		PCT/FR 93/01103				
Caute) DOCUMENTS CONSIDERES COMME PERTINENTS Catégorie Identification des documents cités, avec, le cas échéant, l'indication des passages pertinents no. des revendications visées						
Categorie *	idenuiscauon des documents cites, avec, le cas echeant, i indication des passages perunent	5 ING. MES TEVELIMICAN VINCES				
A .	EP,A,O 338 946 (UNIVERSITE CLAUDE BERNARD) 25 Octobre 1989 cité dans la demande voir revendications; exemples	1-10				
A	JOURNAL OF THE AMERICAN CHEMICAL SOCIETY vol. 91, no. 10 , 7 Mai 1969 , WASHINGTON, DC US pages 2684 - 2691 R.H. MAZUR 'Structure-Taste Relationships of Some Dipeptides' cité dans la demande voir page 2685, colonne de droite, alinéa 3; tableau VI	1-10				
A	EP,A,O 107 597 (UNIVERSITE CLAUDE BERNARD) 2 Mai 1984 cité dans la demande voir revendications; exemples	1-10				
	·					
	. •					
		·				
	·					
	·					

RAPPORT DE RECHERCHE INTERNATIONALE

Renseignements relatifs auxmbres de familles de brevets

Dema nternationale No
PCT/FR 93/01103

Document brevet cité au rapport de recherche	Date de publication	Membre(s) de la famille de brevet(s)		Date de publication
EP-A-0334236	27-09-89	JP-A- JP-A- JP-A- JP-A- JP-A- JP-A-	1242597 1283282 1283283 1313497 2015095 2019371 2019372 2032096	27-09-89 14-11-89 14-11-89 18-12-89 18-01-90 23-01-90 23-01-90 01-02-90
EP-A-0338946	25-10 - 89	FR-A- JP-A- US-A-	2630304 2013355 4935517	27-10-89 17-01-90 19-06-90
EP-A-0107597	02-05-84	FR-A- AU-B- AU-A- CA-A- JP-A- US-A-	2533210 562104 1916583 1244007 59073559 4645678	23-03-84 28-05-87 22-03-84 01-11-88 25-04-84 24-02-87

THIS PAGE BLANK (USPTO)